

Ćwiczenia nr 1-3 ALKACYMETRIA

Zagadnienia ogólne obowiązujące na wszystkich ćwiczeniach:

Podstawowe prawa chemiczne wykorzystywane w analizie chemicznej

-prawo zachowania masy

-prawo działania mas.

Stała równowagi, stała i stopień dysocjacji.

Aktywność i siła jonowa.

Sposoby wyrażania stężeń roztworów.

Podstawy teoretyczne

1. Teoria kwasów i zasad Brönsteda.
2. Prawo działania mas.
3. Stałe równowagi reakcji kwasów i zasad z wodą.
4. Iloczyn jonowy wody. Pojęcie pH.
5. Obliczanie pH roztworów kwasów i zasad.
6. Roztwory buforowe
7. Wskaźniki

Oznaczenia

1. Oznaczanie kwasowości i zasadowości próbek wody.
2. Współoznaczanie węglanów i wodorowęglanów metodą Wardera.
3. Oznaczanie amoniaku

Zalecane podręczniki:

1. J.Minczewski, Z.Marczenko "Chemia analityczna" t.1, 2.
2. A.Cygański "Chemiczne metody analizy ilościowej".